FLUORESCENT SUBSTANCE FOR LIGHT EMISSION ELEMENT BY ULTRAVIOLE EXCITATION IN VACUUM

Publication number: JP2001240856

Publication date:

2001-09-04

Inventor:

UEDA KYOTA; ENDO TADASHI; ONO KEIJI; MIYAZAKI

SUSUMU

Applicant:

SUMITOMO CHEMICAL CO

Classification:

- international:

C09K11/64; C09K11/77; C09K11/78; C09K11/80; C09K11/81; H01J11/02; H01J61/44; C09K11/64; C09K11/77; H01J11/02; H01J61/38; (IPC1-7):

C09K11/64; H01J11/02; H01J61/44

- european:

C09K11/77N6

Application number: JP20000053522 20000229 Priority number(s): JP20000053522 20000229

Also published as:

EP1130075 (A2)
US6527978 (B2)
US2001030314 (A
EP1130075 (A3)

Report a data error he

Abstract of JP2001240856

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a fluorescent substance for light emission element by ultraviolet excitation in vacuum excellent in lifetime property for brightness such as PDP, and a light emission element by ultraviolet excitation in vacuum using the same. SOLUTION: (1) A fluorescent substance for light emission element by ultraviolet excitation in vacuum, containing Eu as an activator and containing a aluminic acid salt having a magnetoplumbite-type structure. (2) A fluorescent substance for a light emission element by ultraviolet excitation in vacuum described in (1), in which the aluminic acid salt contains a compound expressed by the composition formula: M1-aEuaAl12O19 (wherein, M is one or more elements selected from a group consisting of Ca, Sr and Ba; and 0.003<=a<=0.5); Ba1-aEuaMgAl6O11 (wherein, 0.003<=a<=0.5); or (B1-aEua)3Mg2Al24O41 (wherein, 0.003<=a<=0.5). (3) A light emission element by ultraviolet excitation in vacuum that uses a fluorescent substance described in (1) or (2).

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-240856

(P2001-240856A)

(43)公開日 平成13年9月4日(2001.9.4)

(51) Int.Cl.7	î	別記号	FΙ		テー	マコート*(参考)
C09K	11/64	CPM	C09K	11/64	CPM	4H001
H01J	11/02		H01J	11/02	В	5 C O 4 O
	61/44			61/44	N	5 C 0 4 3

審査請求 未請求 請求項の数6 OL (全 4 頁)

(21)出願番号	特顧2000 - 53522(P2000 - 53522)	(71)出題人 000002093		
			住友化学工業株式会社	
(22)出顧日	平成12年2月29日(2000.2.29)	1	大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号	
		(72)発明者	上田 恭太	
			宮城県仙台市太白区向山一丁目14番7号穂	
			山茬101	
		(72)発明者	遠藤 忠	
			宮城県岩沼市相の原三丁目2番23号	
		(72)発明者	大野 慶司	
			茨城県つくば市北原6 住友化学工業株式	
			会社内	
		(74)代理人		
		(74)10壁人		
			弁理士 久保山 隆 (外2名)	
			最終頁に続く	

(54) 【発明の名称】 真空紫外線励起発光素子用蛍光体

(57)【要約】

【課題】PDPなど真空紫外線励起発光素子用の、輝度 の寿命特性に優れる蛍光体およびそれを用いた真空紫外 線励起発光素子を提供する。

【解決手段】(1) E u を付活剤として含有し、マグネトプランパイト型構造であるアルミン酸塩類を含む真空紫外線励起発光素子用蛍光体。

(2) アルミン酸塩類が、組成式 M_{1-a} E u_a A I_{12} O19 (式中のMはCa, S_r およびBaからなる群から選択される一種以上の元素を表し、O. $OO3 \le a \le O$. 5である)、 Ba_{1-a} E u_a M g_2 A I_{16} O27 (O. $OO3 \le a \le O$. S)、 Ba_{1-a} E u_a M g_a A I_a E u_a D g_a C g_a

(3) (1) または(2) に記載の蛍光体を使用する真 空紫外線励起発光素子。

【特許請求の範囲】

【請求項1】E u を付活剤として含有し、マグネトプランバイト型構造であるアルミン酸塩類を含むことを特徴とする真空紫外線励起発光素子用蛍光体。

【請求項2】アルミン酸塩類が、組成式 M_{1-a} E u_a A I_{12} O1g(式中のMはCa. SrおよびBaからなる群から選択される一種以上の元素を表し、O. OO3 $\leq a \leq$ O. 5である)により表わされる化合物を含むことを特徴とする請求項1記載の真空紫外線励起発光素子用蛍光体。

【請求項3】アルミン酸塩類が、組成式 $Ba_{1-a}Eu_aMg_2Al_{16}O_{27}$ (0. $OO3 \le a \le 0$. 5) により表わされる化合物を含むことを特徴とする請求項 1 記載の真空紫外線励起発光素子用蛍光体。

【請求項4】アルミン酸塩類が、組成式 $Ba_{1-a}Eu_aMgA_{6}O_{11}$ (O. $OO3 \le a \le O$. 5) により表わされる化合物を含むことを特徴とする請求項 1 記載の真空紫外線励起発光素子用蛍光体。

【請求項5】アルミン酸塩類が、組成式($Ba_{1-a}Eu_a$) $3Mg_2AI_24O41$ ($0.003 \le a \le 0.5$)により表わされる化合物を含むことを特徴とする請求項1記載の真空紫外線励起発光素子用蛍光体。

【請求項6】請求項1~5のいずれかに記載の真空紫外 線励起発光素子用蛍光体を使用することを特徴とする真 空紫外線励起発光素子。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、プラズマディスプレイパネル(以下「PDP」という) および希ガスランプなどの真空紫外線励起発光素子に好適な蛍光体およびその蛍光体を用いた真空紫外線励起発光素子に関するものである。

[0002]

【従来の技術】近年、希ガス放電により放射される真空 紫外線によって蛍光体を励起して発光させる機構を有す る真空紫外線励起発光素子の開発が盛んに行われてい る。その代表例がPDPの開発である。陰極線管(CR T) やカラー液晶ディスプレイでは画面の大型化が困難 であるが、PDPはそれを可能とするフラットパネルデ ィスプレイであり、公共スペースにおける表示用や大画 面のテレビ用として期待されている。PDPは多数の微 小放電空間(以下「表示セル」と略すことがある)をマ トリックス状に配置して構成された表示素子である。各 表示セル内には放電電極が設けられ、各表示セルの内壁 には蛍光体が塗布されている。各表示セル内の空間には He-Xe、Ne-Xe、Ar等の希ガスが封入されて おり、放電電極に電圧を印加することにより希ガス中で 放電が起こり、真空紫外線が放射される。この真空紫外 線により蛍光体が励起され、可視光を発する。発光する 表示セルの位置を指定することにより画像が表示され

る。光の三原色である青、緑、赤にそれぞれ発光する蛍 光体を使用することにより、フルカラーの表示を行うこ とができる。

【 O O O 3 】 P D P 以外の真空紫外線励起発光素子として希ガスランプがある。希ガスランプは、希ガス中の放電により真空紫外線を発生し、蛍光体により真空紫外線を可視光に変換する機構により発光するランプである。希ガスランプは水銀を使用しないので、環境問題の観点から注目されている。

【0004】希ガス中の放電により放射される真空紫外線によって励起される蛍光体は既に提案されており、青色発光蛍光体としては例えばBaMgAl10017: Eu、緑色発光蛍光体としては例えばZn2SiO4: Mn、赤色発光蛍光体としては例えば(Y. Gd) BO3: Euを挙げることができる。しかしながら、フルカラーPDP用としては、輝度の寿命特性が優れる蛍光体が望まれている。特に青色発光蛍光体において、輝度の寿命特性が優れる蛍光体が強く望まれている。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、PD Pなど真空紫外線励起発光素子用の、輝度の寿命特性に 優れる蛍光体およびそれを用いた真空紫外線励起発光素 子を提供することにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、かかる状況下、上記の課題を解決すべく鋭意研究を重ねた結果、付活剤として Euを含有するアルミン酸塩類の蛍光体のうち、マグネトプランバイト構造である化合物が真空紫外線励起発光素子用蛍光体、特に青色発光蛍光体として有用であることを見い出し、本発明を完成するに至った。

【0007】すなわち、本発明はEuを付活剤として含 有し、マグネトプランバイト型構造であるアルミン酸塩 類を含む真空紫外線励起発光素子用蛍光体を提供する。 また、本発明は、Euを付活剤として含有し、マグネト プランパイト型構造であるアルミン酸塩類を含み、該ア ルミン酸塩類が組成式M1-aEuaA I 12O19 (式中のM はCa、SrおよびBaからなる群から選択される一種 以上の元素を表し、0.003≦a≦0.5である)に より表わされる化合物を含む真空紫外線励起発光素子用 蛍光体を提供する。また、本発明は、Euを付活剤とし て含有し、マグネトプランバイト型構造であるアルミン 酸塩類を含み、該アルミン酸塩類が組成式Bal-aEua Mg2A I 16O27 (0. 003≦a≦0. 5) により表 わされる化合物を含む真空紫外線励起発光素子用蛍光体 を提供する。また、本発明は、Euを付活剤として含有 し、マグネトプランパイト型構造であるアルミン酸塩類 を含み、該アルミン酸塩類が組成式Ba1-aEuaMgA I6O11 (O. OO3≦a≦O. 5) により表わされる 化合物を含む真空紫外線励起発光素子用蛍光体を提供す る。また、本発明は、Euを付活剤として含有し、マグネトプランバイト型構造であるアルミン酸塩類を含み、該アルミン酸塩類が組成式(Bal-aEua)3Mg2Al24O41(0.003 \leq a \leq 0.5)により表わされる化合物を含む真空紫外線励起発光素子用蛍光体を提供する。さらに、本発明は、前記いずれかに記載の真空紫外線励起発光素子用蛍光体を使用する真空紫外線励起発光素子を提供する。

[0008]

られる。

【発明の実施の形態】以下に本発明について詳しく説明する。一般に付活剤は、基体となる結晶の構造を変えることなく構成する原子の一部と置き換わって蛍光体としての効果を出現させる。本発明の真空紫外線励起発光素子用蛍光体は、アルミン酸塩類の中でもその結晶構造が特にマグネトプランバイト型構造である化合物を基体とし、Euを付活剤として含有してなる蛍光体である。

【0009】基体となるマグネトプランバイト型構造であるアルミン酸塩類としては、具体的には、MAI12O19(式中MはCa.Sr およびBa からなる群から選択される一種以上の元素)、BaMg2AI16O27、BaMgAI6O11、Ba3Mg2AI24O41が好ましい。これらのマグネトプランバイト型構造のアルミン酸塩類の金属イオンを付活剤のEu(2価)と置換させてEuを含有させることにより、真空紫外線励起発光素子用蛍光体とすることができる。

【0010】具体的には、式MAI12019(式中MはCa、SrおよびBaからなる群から選択される一種以上の元素)で表されるアルミン酸塩類を基体とし、式中のMを付活剤のEu(2価)で置換することにより得られるものとして、式M1-aEuaAI12019(式中MはCa、SrおよびBaからなる群から選択される一種以上の元素を表し、0.003≦a≦0.5である)により表される真空紫外線励起発光素子用蛍光体が挙げられる。

【0011】また、式BaMg2AI16O27で表わされるアルミン酸塩類を基体とし、式中のBaを付活剤のEu(2価)で置換することにより得られるものとして、式Ba1-aEuaMg2AI16O27(ただし、0.003 $\leq a \leq 0.5$)で表される真空紫外線励起発光素子用蛍光体が挙げられる。

【0012】また、式BaMgAl6011で表わされる アルミン酸塩類を基体とし、式中のBaを付活剤のEu (2価)で置換することにより得られるものとして、式 Ba1-aEuaMgAl6011 (0.003 \leq a \leq 0. 5)で表される真空紫外線励起発光素子用蛍光体が挙げ

【0013】また、式Ba3Mg2A I 24O41で表わされるアルミン酸塩類を基体とし、式中のBaを付活剤のEu(2価)で置換することにより得られるものとして、式(Ba1-aEua)3Mg2A I 24O41(ただし、0.0

03≦a≦0.5)で表される真空紫外線励起発光素子 用蛍光体が挙げられる。

【OO14】本発明の真空紫外線励起発光素子用蛍光体は、真空紫外域以外の紫外線、X線および電子線励起蛍光体およびそれを用いた素子へも応用可能である。

【0015】本発明に係わる蛍光体の製造方法は特に限定されるものではなく、例えば特開平10-53760号公報に開示された方法等公知の方法により製造できる。一般的には、それぞれの原料を所定の組成となるように配合して焼成することにより製造できる。

【0016】原料を所定の組成となるように秤量し、ボールミル、V型混合機または攪拌装置等を用いて混合した後、900℃から1600℃の温度範囲で1時間~50時間焼成する方法により、本発明の蛍光体を得ることができる。

【0017】例えば、アルミニウム源となる原料としては、高純度(純度99.9%以上)のアルミナ(結晶形はα-アルミナでも中間アルミナでもよい)、高純度(純度99%以上)の水酸化アルミニウム、硝酸アルミニウムまたはハロゲン化アルミニウムなどを用いること

【 O O 1 8】バリウム源となる原料としては、高純度 (純度 9 9%以上)の水酸化バリウム、炭酸バリウム、硝酸バリウム、ハロゲン化バリウム若しくはシュウ酸バリウムなど、高温で分解し酸化バリウムになりうるものかまたは高純度(純度 9 9%以上)の酸化バリウムが使用できる。

【0019】カルシウム源となる原料としては、高純度 (純度99%以上)の水酸化カルシウム、炭酸カルシウム、硝酸カルシウム、ハロゲン化カルシウム若しくはシュウ酸カルシウムなど、高温で分解し酸化カルシウムになりうるものかまたは高純度(純度99%以上)の酸化カルシウムが使用できる。

【0020】ストロンチウム源となる原料としては、高純度(純度99%以上)の水酸化ストロンチウム、炭酸ストロンチウム、硝酸ストロンチウム、ハロゲン化ストロンチウム若しくはシュウ酸ストロンチウムなど、高温で分解し酸化ストロンチウムになりうるものかまたは高純度(純度99%以上)の酸化ストロンチウムが使用できる。

【0021】マグネシウム源となる原料としては、高純度(純度99%以上)の水酸化マグネシウム、炭酸マグネシウム、硝酸マグネシウム、ハロゲン化マグネシウム、シュウ酸マグネシウム若しくは塩基性炭酸マグネシウムなど、高温で分解し酸化マグネシウムになりうるものかまたは高純度(純度99%以上)の酸化マグネシウムが使用できる。

【0022】ユーロピウム源となる原料としては、高純度(純度99%以上)の水酸化ユーロピウム、炭酸ユーロピウム、硝酸ユーロピウム、ハロゲン化ユーロピウム若

しくはシュウ酸ユーロピウムなど高温で分解し酸化ユーロピウムとなりうるものかまたは高純度(純度99%以上)の酸化ユーロピウムが使用できる。

【0023】原料として水酸化物、炭酸塩、硝酸塩、ハロゲン化物、シュウ酸塩など高温で分解し酸化物になりうるものを使用した場合、本焼成の前に、600℃から800℃の範囲にて仮焼することも可能である。このときの焼成雰囲気としては、Euを2価をとするために、弱還元雰囲気が好ましい。また大気雰囲気下で焼成した後、弱還元雰囲気で再度焼成することもできる。また、反応を促進するために、フラックスを添加することもできる。蛍光体の結晶性を高めるために、必要に応じて再焼成を行うこともできる。

【0024】上述の方法にて得られた蛍光体の粉末を、ボールミルやジェットミルなどを用いて解砕することができ、さらに必要に応じて洗浄あるいは分級することもできる。

【0025】以上の方法等により得られる本発明のマグネトプランバイト型構造であるアルミン酸塩類を含む蛍光体は、輝度の寿命特性が優れるので、PDPおよび希ガスランプなどの真空紫外線励起発光素子用に好適である。現状においてBaMgAI10017: Eu等のβアルミナ型構造であるアルミン酸塩類蛍光体が真空紫外線励起発光素子用に使用されているが、本発明のマグネトプランバイト型構造であるアルミン酸塩類を含む蛍光体の方が、その理由は明らかではないが、真空紫外線による励起においては輝度の経時的低下が少なくなるのである。

【0026】本発明の真空紫外線励起発光素子用蛍光体を用いるPDPは、例えば特開平10-195428号公報に開示されているような公知の方法によって作製することができる。青色、緑色、赤色のそれぞれの真空紫外線励起発光素子用蛍光体を、例えば、セルロース系化合物、ポリビニルアルコールのような高分子化合物および有機溶媒からなるバインダーとを混合して、蛍光体ペーストを調製する。背面基板の内面の、隔壁で仕切られ、アドレス電極を備えたストライプ状の基板表面とに、下、大口、電極を備えたストライプ状の基板表面とにで塗布し、乾燥させて、それぞれの蛍光体層を形成させる。これに、蛍光体層と直交する方向の透明電極およびバス電極を備え、内面に誘電体層と保護層を設けた表面

ガラス基板を重ねて接着し、内部を排気して低圧のXeやNe等の希ガスを封入し、放電空間を形成させることにより、PDPを作製することができる。

[0027]

【実施例】次に、本発明を実施例によりさらに詳しく説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではない。

【0028】実施例1

アルミナ($A \ 12O3$)と酸化カルシウム(CaO)と酸化ユーロピウム(Eu2O3)をモル比で $A \ 12O3$:CaO:Eu2O3=6:O.9:O.05となるように秤量し、めのう乳鉢を使用して1時間粉砕混合した。得られた混合粉末をアルミナボートに仕込み、アルゴンと水素の混合ガス(水素含有量2体積%)中にて1250 $^{\circ}$ で2時間焼成し、その後室温まで徐冷した。得られた粉末のX線回折を測定した結果、マグネトプランバイト型構造である $Ca0.9Eu0.1A \ 112O19$ の組成の単一相が生成していることがわかった。得られた粉末を真空槽内に設置し、 $6.7Pa(5\times10^{-2}torr)$ 以下の真空に保持し、エキシマ146nmランプ(ウシオ電機株式会社製HOO12型)を用いて真空紫外線を照射したところ、青紫色の発光を示した。

【0029】得られた蛍光体粉末Ca0.9Eu0.1A 12 O19を圧力が13.2Paで5体積%Xe-95体積% Neの組成の雰囲気中に設置し、100Wのプラズマに 1時間曝露させた。該蛍光体粉末を取出して輝度を測定 した結果、プラズマ曝露前に比較して輝度の低下は20 %に止まった。

【0030】比較例1

市販の β アルミナ型構造である青色発光蛍光体 $BaMgAI_{10}O17:Eu$ を、圧力が13.2Paで5体積%Xe-95体積%Neの組成の雰囲気中に設置し、100Wのプラズマに1時間曝露させた。該蛍光体粉末を取出して輝度を測定した結果、プラズマ曝露前に比較して輝度が40%も低下した。

[0031]

【発明の効果】本発明によれば、PDPおよび希ガスランプなどの真空紫外線励起発光素子に好適な、輝度の寿命特性に優れる蛍光体が得られ、長寿命の真空紫外線励起発光素子が実現できるので、工業的に極めて有用である。

フロントページの続き

(72) 発明者 宮崎 進

茨城県つくば市北原 6 住友化学工業株式 会社内 Fターム(参考) 4H001 CA04 XA08 XA12 XA13 XA38 XA56 YA63

5CO40 GG08 MA10

5CO43 AA07 BB09 CC16 DD28 EB04